

# Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP05/003949

International filing date: 08 March 2005 (08.03.2005)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP  
Number: 2004-065250  
Filing date: 09 March 2004 (09.03.2004)

Date of receipt at the International Bureau: 12 May 2005 (12.05.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in compliance with Rule 17.1(a) or (b)



World Intellectual Property Organization (WIPO) - Geneva, Switzerland  
Organisation Mondiale de la Propriété Intellectuelle (OMPI) - Genève, Suisse

日 本 国 特 許 庁  
JAPAN PATENT OFFICE

10. 3. 2005

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日  
Date of Application: 2 0 0 4 年 3 月 9 日

出 願 番 号  
Application Number: 特 願 2 0 0 4 - 0 6 5 2 5 0

パリ条約による外国への出願  
に用いる優先権の主張の基礎  
となる出願の国コードと出願  
番号  
The country code and number  
of your priority application,  
to be used for filing abroad  
under the Paris Convention, is

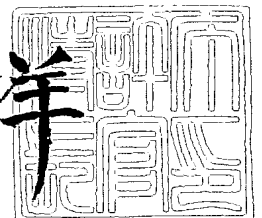
J P 2 0 0 4 - 0 6 5 2 5 0

出 願 人  
Applicant(s): 独立行政法人科学技術振興機構

2 0 0 5 年 4 月 1 9 日

特許庁長官  
Commissioner,  
Japan Patent Office

小 川 洋



【書類名】 特許願  
【整理番号】 PS04-1649  
【あて先】 特許庁長官殿  
【発明者】  
    【住所又は居所】 東京都千代田区神田司町 2-19  
    【氏名】 小林 修  
【発明者】  
    【住所又は居所】 東京都板橋区高島平 8-7-16-101  
    【氏名】 秋山 良  
【発明者】  
    【住所又は居所】 東京都港区南青山 5-5-11-104  
    【氏名】 河井 伸之  
【発明者】  
    【住所又は居所】 東京都文京区根津 1-16-13-401  
    【氏名】 竹内 昌弘  
【特許出願人】  
    【識別番号】 503360115  
    【氏名又は名称】 独立行政法人 科学技術振興機構  
【代理人】  
    【識別番号】 100110249  
    【弁理士】  
    【氏名又は名称】 下田 昭  
【選任した代理人】  
    【識別番号】 100113022  
    【弁理士】  
    【氏名又は名称】 赤尾 謙一郎  
【手数料の表示】  
    【予納台帳番号】 205203  
    【納付金額】 21,000円  
【提出物件の目録】  
    【物件名】 特許請求の範囲 1  
    【物件名】 明細書 1  
    【物件名】 要約書 1

## 【書類名】特許請求の範囲

## 【請求項 1】

ルイス酸金属を架橋高分子に内包させてなる触媒であって、該架橋高分子がその側鎖に芳香族置換基及び架橋性を有する親水性置換基を有する架橋性高分子を架橋させてなることを特徴とする高分子内包ルイス酸金属触媒。

## 【請求項 2】

架橋性高分子とルイス酸金属とを含む有機溶液と、貧溶媒となる低極性溶媒を混合して得られたルイス酸金属内包ポリマーミセルを、架橋反応に付して得られる請求項 1 に記載の触媒。

## 【請求項 3】

前記ルイス酸金属が  $MY_n$  (式中、M は Cu、Zn、Fe、Sc、又はランタノイド元素を表し、Y はハロゲン原子、OAc、OCOCF<sub>3</sub>、ClO<sub>4</sub>、SbF<sub>6</sub>、PF<sub>6</sub> 又は OSO<sub>2</sub>CF<sub>3</sub> を表し、n は 2 又は 3 の整数を表す。) で表される請求項 1 又は 2 に記載の触媒。

## 【請求項 4】

前記架橋性高分子が熱架橋性高分子である請求項 1～3 のいずれか一項に記載の触媒。

## 【請求項 5】

前記架橋性高分子が、エポキシ基を有する親水性置換基及びエポキシ基との反応基を有する親水性置換基を含む請求項 1～4 のいずれか一項に記載の触媒。

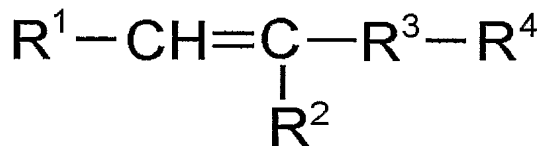
## 【請求項 6】

前記架橋性高分子が、エポキシ基との反応基として水酸基、アミノ基、チオール基又はカルボキシル基の少なくとも一種を含む請求項 5 に記載の触媒。

## 【請求項 7】

前記架橋性高分子が、スチレン系モノマー及び下記一般式 (化 1)

## 【化 1】



(式中、 $R^1$  は水素原子又は炭素数 1～6 のアルキル基を表し、 $R^2$  は水素原子、炭素数 1～8 のアルキル基又は炭素数 1～14 のアリール基を表し、 $R^3$  は炭素数 1～6 のアルキレン基、 $-(CH_2)_n(OCH_2CHR^5)_m-$  又は  $(CH_2)_n(OCH_2C=O)_m-$  又は  $(CH_2)_n(COCH_2)_m-$  (式中、 $R^5$  は水素原子又はメチル基を表し、n 及び m はそれぞれ独立に 0～10 の整数を表す。) を表し、 $R^4$  はエポキシ基、水酸基、アミノ基、チオール基又はカルボキシル基を表す。) で表される 1 種以上のビニル系モノマーを主たる原料モノマーとする重合反応によって得られる高分子である請求項 1～6 に記載の触媒。

## 【請求項 8】

アルドール反応、シアノ化反応、アリル化反応、マイケル反応、マンニッヒ反応、ディールスアルダー反応又はフリーデルクラフツ反応のための請求項 1～7 のいずれか一項に記載の触媒の使用。

【書類名】明細書

【発明の名称】高分子内包ルイス酸金属触媒

【技術分野】

【0001】

本発明は、スカンジウムや銅等のルイス酸金属触媒を両親媒性の高分子中に安定化させ、ルイス酸金属触媒としての機能を保ったまま、これを担体に固定したり、網状に結合させたりして、回収可能な形態を有するようにした触媒に関する。

【背景技術】

【0002】

金属とポリマーの複合体はそれぞれの性質を様々な金属を種々の担体に固定し触媒として使用する試みは古くから行われているが、その多くは窒素やリン原子の配位結合を利用しており一般に触媒活性が十分でなく、回収再使用するうちに金属が流出し活性が徐々に低下するなどの問題を有している。

また金属クラスターとして担体表面に固定する方法も開発されているがその触媒活性はクラスターサイズに大きく依存しクラスターサイズが大きくなるほど活性が低下するなどの問題を有している。

近年微少金属クラスターをポリマーミセルで安定化させ触媒として用いる報告がなされているがこのような金属-ポリマーミセル複合体はコロイド溶液として存在し回収再使用が困難である(特許文献1、特願2002-267798)。

一方、近年マイクロカプセル化法を利用した金属の固定化方法が開発され様々な反応において回収再使用が可能である事が示されているが、担体としては有機高分子に限定されていた。また触媒活性についても十分満足行くものではなかった(特許文献2)。

【0003】

【特許文献1】特開2002-66330

【特許文献2】特開2002-253972

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0004】

本発明者らは、既に疎水性及び親水性の置換基を有する高分子に金属クラスターを内包させたクラスター触媒を完成させているが(非特許文献1等)、このような触媒は適当な担体に固定化したり塊化したりすることが困難であったため、使用後の回収が極めて困難であった。

従って、本発明は、ルイス酸金属を高分子中に内包させ、ルイス酸金属触媒としての機能を保ったまま、これを担体に固定したり、網状に結合させた形態を持たせることにより、この触媒の回収を可能とすることを目的とする。

【課題を解決するための手段】

【0005】

本願発明者らが既に開発したクラスター触媒に用いた高分子(非特許文献1等)を、その側鎖に芳香族置換基及び親水性でかつ架橋性の置換基を有するように改変することにより、このような課題を解決できることを見出し、本発明を完成させるに至った。このように高分子を構成することにより、その親水性部分により金属をその内部に取り込み、かつ疎水性置換基が非極性溶媒と親和することにより、液相においてミセルを形成することが可能になる。その結果金属は高分子の芳香環との相互作用により高分子中に内包され安定化されることとなり、高い触媒活性を有することができる。一方、このミセルは架橋基を有するため、このミセルを担体と反応させたり、又はミセル同士反応させることが可能になる。その結果、このルイス酸金属触媒を担体に固定したり、ミセル状のルイス酸金属触媒が多数三次元に繋がった形態を有するようにすることが可能になった。このような形態を有するため、触媒の回収が容易となり、再利用が可能となった。また膜状に成形することでルイス酸金属が分散された機能性膜などを製造することが可能になった。

【0006】

即ち、本発明は、ルイス酸金属を架橋高分子に内包させてなる触媒であって、該架橋高分子がその側鎖に芳香族置換基及び架橋性を有する親水性置換基を有する架橋性高分子を架橋させてなることを特徴とする高分子内包ルイス酸金属触媒である。

更に、本発明は、この触媒の、アルドール反応、シアノ化反応、アリル化反応、マイケル反応、マンニッヒ反応、ディールスアルダー反応又はフリーデルクラフツ反応のための使用である。

#### 【発明の効果】

##### 【0007】

本発明者らはルイス酸金属を架橋性官能基を有するポリマーミセルに内包させたのちミセルを凝集させ、引き続き架橋させることにより回収再使用が容易な金属含有ポリマーミセル触媒を開発することに成功した。またこのルイス酸金属含有ポリマーミセルを様々な担体上に固定させることによりガラスやシリカゲルなどこれまで困難であった担体上へも金属を固定することに成功した。なお内包されるルイス酸金属はミセル内で安定化されているため金属含有ポリマーミセルは触媒として非常に高い活性を示す。

#### 【発明を実施するための最良の形態】

##### 【0008】

本発明のルイス酸金属は $MY_n$ で表されることが好ましい。

MはCu (2価)、Zn (2価)、Fe (2又は3価)、Sc (3価)又はランタノイド元素 ( $^{57}\text{La} \sim ^{71}\text{Lu}$ ) (3価)、好ましくはSc又はCuを表す。

nはMの原子価に相当する整数であり、2又は3を表す。

Yはハロゲン原子、OAc、OCOCF<sub>3</sub>、ClO<sub>4</sub>、SbF<sub>6</sub>、PF<sub>6</sub>又はOSO<sub>2</sub>CF<sub>3</sub> (OTf)、好ましくはOTfを表す。

ルイス酸金属触媒は、金属がポリマーとの相互作用によりポリマーミセルに内包された形態を有する。

このルイス酸金属を高分子に内包させる方法は適宜公知の方法を用いてもよいが、この金属イオンを適当な配位子と錯体(前駆体)を形成させ、架橋性高分子が有する親水性置換基との相互作用により金属を当該架橋性高分子に内包させることが好ましい。

##### 【0009】

本発明の高分子はその側鎖に芳香族置換基及び架橋性を有する親水性置換基を有することを要する。即ち、これらの置換基は高分子の主鎖に直接結合している。これら置換基を複数種有していてもよい。

##### 【0010】

芳香族置換基として、アリール基及びアラルキル基が挙げられる。

アリール基としては、通常炭素数6～10、好ましくは6のものが挙げられ、具体的には、例えばフェニル基、ナフチル基等が挙げられる。

アラルキル基としては、通常炭素数7～12、好ましくは7～10のものが挙げられ、具体的には、例えばベンジル基、フェニルエチル基、フェニルプロピル基、フェニルブチル基、フェニルペンチル基、フェニルヘキシル基等が挙げられる。

アリール基及びアラルキル基に於ける芳香環はアルキル基、アリール基、アラルキル基などの疎水性置換基を有していてもよい。親水性置換基や反応基を有することは好ましくない。

アルキル基としては、直鎖状でも分枝状でもよく、通常炭素数1～4のものが挙げられ、具体的には、例えばメチル基、エチル基、n-プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、イソブチル基、sec-ブチル基、tert-ブチル基等が挙げられる。

これら置換基は、アリール基及びアラルキル基に於ける芳香環に通常1～5個、好ましくは1～2個置換していてもよい。

##### 【0011】

架橋性を有する親水性置換基は、架橋性官能基のみから成るものであっても、親水性の主鎖に架橋性官能基が付いたものでもよいが、親水性の主鎖に架橋性官能基が付いたものが好ましい。

架橋性官能基として、エポキシ基を有する親水性置換基及びエポキシ基との反応基を有する親水性置換基を含むことが好ましい。このエポキシ基との反応基として水酸基、アミノ基、チオール基又はカルボキシル基、好ましく水酸基が挙げられ、架橋性高分子はこれらの少なくとも一種を含むことが好ましい。

高分子が架橋性官能基を複数有する場合、架橋性官能基が同じ親水性置換基に含まれていても、異なる親水性置換基に含まれていてもよいが、異なる親水性置換基に含まれていることが好ましい。

#### 【0012】

主鎖としては、炭素数1～6のアルキレン基、 $-(CH_2)_n(OCH_2CHR^5)_m-$ 又は $(CH_2)_n(OCH_2C=O)_m-$ 又は $(CH_2)_n(COCH_2)_m-$ （式中、 $R^5$ は水素原子又はメチル基を表し、 $n$ 及び $m$ はそれぞれ独立に0～10の整数を表す。）が好ましい。

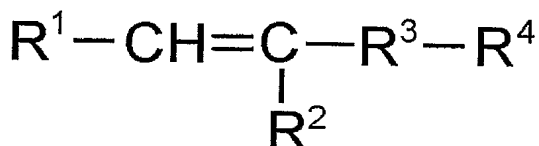
#### 【0013】

一方、高分子はこれら置換基を有するものであればいかなるものであってもよいが、これら置換基を有するモノマーを重合させたものが好ましい。またこのようなモノマーとして、付加重合のための二重結合や三重結合、例えば、ビニル基、ジビニル基、アセチレン基など、好ましくはビニル基を持つものが好ましい。

#### 【0014】

即ち、好ましい架橋性高分子は、スチレン系モノマー及び下記一般式（化1）

#### 【化1】



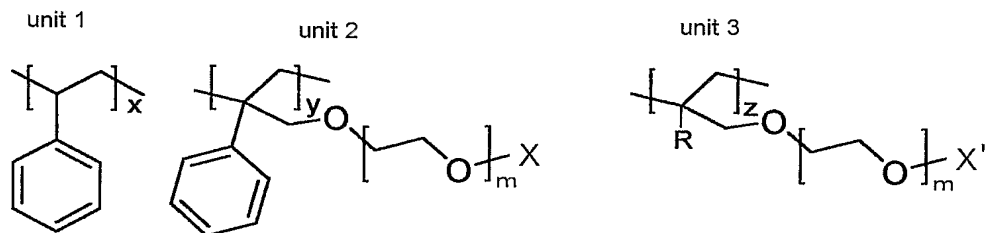
（式中、 $R^1$ は水素原子又は炭素数1～6のアルキル基、好ましくは水素原子又はメチル基を表し、 $R^2$ は水素原子、炭素数1～8のアルキル基又は炭素数1～14のアリール基を表し、 $R^3$ は炭素数1～6のアルキレン基、 $-(CH_2)_n(OCH_2CHR^5)_m-$ 又は $(CH_2)_n(OCH_2C=O)_m-$ 又は $(CH_2)_n(COCH_2)_m-$ （式中、 $R^5$ は水素原子又はメチル基を表し、 $n$ 及び $m$ はそれぞれ独立に0～10の整数を表す。）を表し、 $R^4$ はエポキシ基、水酸基、アミノ基、チオール基又はカルボキシル基を表す。）で表される1種以上、好ましくは2種のビニル系モノマーを主たる原料モノマーとする重合反応によって得られる高分子である。この高分子が、ビニル系モノマーとして、 $R^4$ としてエポキシ基を有する一般式（化1）のモノマー及び $R^4$ として水酸基、アミノ基、チオール基又はカルボキシル基、好ましくは水酸基を有する一般式（化1）のモノマーから有ることが好ましい。

スチレン系モノマーとして、例えば、スチレン、 $\alpha$ -メチルスチレン、 $\beta$ -メチルスチレン、 $\alpha$ -エチルスチレン、 $o$ -メチルスチレン、 $m$ -メチルスチレン、 $p$ -メチルスチレン等が挙げられ、中でもスチレン及び $\alpha$ -メチルスチレンが好ましく、特にスチレンが好ましい。

#### 【0015】

このような置換基を有する高分子として、例えば、下記

## 【化2】

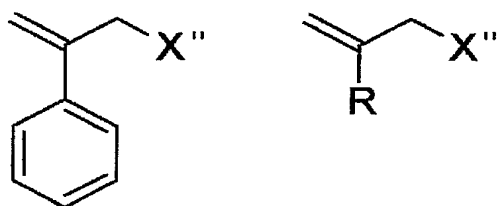


(式中、 $m$ は整数を表し、 $X$ 及び $X'$ はそれぞれ水酸基やエポキシ基を表し、 $R$ はアルキル基を表す。)のようなユニット(単量体)を有するものが挙げられる。このユニット1は芳香族置換基のみ、ユニット2は芳香族置換基と親水性置換基の両方、ユニット3は親水性置換基のみを持っている。これらユニットを組み合わせる芳香族置換基と親水性基のバランスをとるようにすることが重要である。芳香族置換基(この例ではユニット1+ユニット2)を30~100モル%、親水性置換基(この例ではユニット2+ユニット3)を0.5~100モル%となるように組み合わせることが好ましい。

## 【0016】

ユニット2及び3に対応するビニルモノマーは下記に示すハロゲン化ビニル化合物と例えばポリエチレングリコールとのエーテル化反応に引き続き、更に例えばエピクロロヒドリンなどのハロゲン化エポキシ化合物とのエーテル化反応によって得ることができる。

## 【化3】



(式中、 $X''$ はハロゲン原子、 $R$ はアルキル基を表す。)

## 【0017】

このような架橋性高分子とルイス酸金属とを含む有機溶液と、貧溶媒となる低極性溶媒を混合して得られたルイス酸金属内包ポリマーミセルを形成することができる。

このようなミセルは、ルイス酸金属イオンが前駆体の配位子から高分子の親水性基、例えば、水酸基やエポキシ基に結合するように転移することにより安定化し、形成される。

## 【0018】

極性の良溶媒としてはTHF、ジオキサン、アセトン、DMF、NMPなどがあり、非極性の良溶媒としてはトルエン、シクロヘキサン、ジクロロメタン、クロロホルムなど可以使用。極性の貧溶媒としてはメタノール、エタノール、ブタノール、アミルアルコールなどがあり、非極性の貧溶媒としてはヘキサン、ヘプタン、オクタンなど可以使用。

金属含有ポリマーミセルの濃度は用いる溶媒によっても異なるが、約0.1~100 mg/mL程度である。

## 【0019】

このようなミセルの形成は顕微鏡等で容易に確認することができる。顕微鏡を用いなくとも、疎水性溶媒における架橋性基の量と、親水性溶媒における架橋性基の量とを比較することにより、ミセルの外側の架橋性基を見積ることができる。このことからミセルの形成を確認することができる。

## 【0020】

このようにルイス酸金属触媒を内包したミセルは、その内側の架橋性官能基により架橋することができる。架橋することによりミセルは安定化する。



架橋反応は、架橋性置換基の種類により、加熱や紫外線照射により反応させることができる。架橋反応は、これらの方法以外にも、使用する直鎖型有機高分子化合物を架橋するための従来公知の方法である、例えば架橋剤を用いる方法、縮合剤を用いる方法、過酸化物やアゾ化合物等のラジカル重合触媒を用いる方法、酸又は塩基を添加して加熱する方法、例えばカルボジイミド類のような脱水縮合剤と適当な架橋剤を組み合わせる方法等に従って行うことができる。

#### 【0021】

架橋性官能基を加熱により架橋させる際の温度は、通常50～300℃、好ましくは70～200℃、より好ましくは100～180℃である。

加熱架橋反応させる際の反応時間は、通常0.1～100時間、好ましくは1～50時間、より好ましくは2～10時間である。

架橋剤を用いて架橋させる場合の架橋剤としては、架橋性官能基としてエポキシ基を有するポリマーには、例えばヘキサメチレンジアミン、ヘキサメチレンテトラミン等のポリアミン化合物、例えばエチレングリコール、プロピレングリコール、グリセリン等のポリオール、例えばマロン酸、コハク酸、グルタル酸、アジピン酸、ピメリン酸、マレイン酸、フマル酸等のポリカルボン酸及びそれらの無水物等の架橋剤、架橋性官能基としてカルボキシル基を有するポリマーには、例えばエチレングリコール、グリセリン等のポリヒドロキシ化合物、例えばエチレンオキサイド、プロピレンオキサイド等のアルキレンオキサイド化合物等の架橋剤、架橋性官能基としてヒドロキシル基及び／又はアシルオキシ基を有するポリマーには、例えばマロン酸、コハク酸、グルタル酸、アジピン酸、ピメリン酸、マレイン酸、フマル酸等のポリカルボン酸及びそれらの無水物、例えばエチレンオキサイド、プロピレンオキサイド等のアルキレンオキサイド化合物、例えばヘキサメチレンジアミン、ヘキサメチレンテトラミン等のポリアミン化合物等の架橋剤、架橋性官能基としてアミノ基を有するポリマーには、例えばマロン酸、コハク酸、グルタル酸、アジピン酸、ピメリン酸、マレイン酸、フマル酸等のポリカルボン酸及びそれらの無水物、例えばエチレンオキサイド、プロピレンオキサイド等のアルキレンオキサイド化合物等の架橋剤が挙げられる。

縮合剤を用いて架橋させる際に使用する縮合剤としては、例えば架橋性官能基としてカルボキシル基を有するポリマーの場合には例えばジシクロヘキシルカルボジイミド等のカルボジイミド類等の脱水剤が挙げられる。

#### 【0022】

架橋剤の量は、架橋反応の反応性、ポリマーの分子量、反応条件などによって影響されるが、通常架橋性官能基に対して架橋剤の反応性官能基（2官能性架橋剤の場合は2つある）が通常0.1～10等量、好ましくは0.5～2等量、より好ましくは0.8～1.2等量になるように添加する。これは目的とする架橋型高分子触媒に期待する物性（例えば柔軟性、膨潤性など）によっても適宜増減させてもよい。

縮合剤の量は架橋反応の反応性、ポリマーの分子量、反応条件などによって影響されるが、通常架橋性官能基に対して縮合剤が通常0.1～20等量、好ましくは0.5～10等量、より好ましくは1～3等量添加する。これは目的とする架橋型高分子触媒に期待する物性（例えば柔軟性、膨潤性など）によっても適宜増減させてもよい。

#### 【0023】

好ましい形態として、ミセルを三次元網目構造（network）を有する塊や膜としたり、ミセルを担体に固定することもできる。担体としてガラス、シリカゲル、樹脂などの様々な担体を用いることができる。担体表面に架橋性官能基（例えば、水酸基やアミノ基など）を有する場合、金属含有ポリマーミセルは特に強固に固定されるが、このような架橋性官能基がなくてもポリマー側鎖の架橋基（例えば、エポキシ基）と担体表面（例えば、その水酸基）とが架橋反応により共有結合を形成するため多くの有機溶媒に不溶性の架橋型金属含有ポリマーミセルが得られることには違いはない。

#### 【0024】

このようにして得られた架橋型金属含有ポリマーミセルは多くの空孔を有しており、ま

た内包されたルイス酸金属は、種々の反応に対して高い活性を示す。この架橋型ポリマーミセルはアルドール反応並びにここで用いたルイス酸金属により活性化されることが知られているシアノ化反応、アリル化反応、マイケル反応、マンニッヒ反応、ディールスアルダー反応及びフリーデルクラフツ反応などに用いることができ、特に金属としてスカンジウムや銅を用いる場合には非常に高い活性を示す。

#### 【0025】

以下、実施例にて本発明を例証するが本発明を限定することを意図するものではない。また、各種の物性は以下の機器を用いて測定した。NMRスペクトル: JEOL-LA300またはJEOL-LA500 (日本電子 (株) 製)、IRスペクトル: JASCO FT/IR-610 (日本分光 (株) 製)。

#### 製造例 1

2-フェニルプロペン (22.4 g, 190 mmol)、N-ブロモスクシンイミド (23.7 g, 133 mmol) 及びブロモベンゼン (76 mL) の混合物を160 °C のオイルバス上でN-ブロモスクシンイミドが溶解するまで過熱した。反応混合物を室温まで冷却した後、沈殿物をろ過で取り除きクロロホルムで洗浄した。ろ液を減圧蒸留で精製 (b.p. 80-85 °C / 3 mmHg) し3-ブromo-2-フェニルプロペン (12.1 g) を得た。<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ = 4.39 (s, 2H), 5.49 (s, 1H), 5.56 (s, 1H), 7.33-7.51 (m, 5H); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ = 34.2, 117.2, 126.1, 128.3, 128.5, 137.6, 144.2.

#### 【0026】

60%水素化ナトリウム (1.6 g, 40 mmol) の DMF (75 mL) 懸濁液にグリシドール (7.4 g, 100 mmol) のDMF (5 mL) 溶液を0°Cで加えた。次に 上記で得られた3-ブromo-2-フェニルプロペン (3.94 g, 20 mmol) のDMF (10 mL) 溶液をどう温度で加えた後、室温で24 h攪拌した。反応混合物を0°Cに冷却しジエチルエーテルで希釈した後、飽和塩化アンモニウム水溶液を加えて反応を停止した。水層をジエチルエーテルで数回抽出し、有機層を合一し無水硫酸ナトリウムで乾燥した。濾過後、溶媒を濃縮し残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (Hexane-AcOEt) で精製し2-[(2-フェニルアリルオキシ)メチル]オキシラン (2.66 g, 70 %) を得た。<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ = 2.59 (dd, 1H, J = 2.7, 5.1 Hz), 2.78 (dd, 1H, J = 4.2, 5.1 Hz), 3.13-3.17 (m, 1H), 3.46 (dd, 1H, J = 5.8, 11.5 Hz), 3.77 (dd, 1H, J = 3.2, 11.5 Hz), 4.41 (ddd, 1H, J = 0.7, 1.2, 12.9 Hz), 4.48 (ddd, 1H, J = 0.5, 1.2, 12.9 Hz), 5.34-5.36 (m, 1H), 5.53-5.54 (m, 1H), 7.45-7.48 (m, 5H); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ = 44.3, 50.8, 70.5, 73.2, 114.6, 126.0, 127.8, 128.4, 138.6, 143.9; IR (KBr) 3000, 2924, 2867, 1911, 1812, 1701, 1630, 1512, 1479, 1407, 1337, 1254, 1205, 1107, 991, 909, 839 cm<sup>-1</sup>; HRMS (EI): Calcd for C<sub>13</sub>H<sub>16</sub>O<sub>2</sub> (M<sup>+</sup>) 190.0994, found 190.0998.

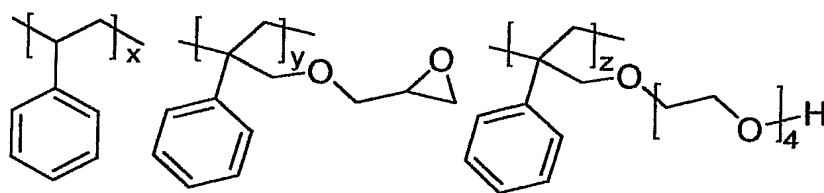
#### 【0027】

スチレン (12.5 g, 120 mmol)、上記で得られた2-[(2-フェニルアリルオキシ)メチル]オキシラン (2.85 g, 15 mmol)、tetraethleneglycol mono-2-phenyl-2-propenyl ether (4.66 g, 15 mmol)、AIBN (172.4 mg, 1.05 mmol) をクロロホルム (19 mL) に溶解しアルゴン雰囲気下で48時間、還流条件下で加熱攪拌した。冷却後反応混合物をメタノール (MeOH) (600 mL) 中に注いでポリマーを固化させた。デカントして上澄みを取り除いた後、少量のテトラヒドロフランに溶解し再びメタノールに注いだ。沈殿したポリマーを濾過し室温減圧下で乾燥し、12.0 gのポリマーを得た (収率60 %)。

#### 【0028】

得られた高分子は下記構造であり、各モノマー単位の組成比(x/y/z)=91/5/4、重量平均分子量(Mw)=31912、数平均分子量(Mn)=19468、分散度(Mw/Mn)=1.64であった。生成したポリマーを以下ポリマー(1)という。

## 【化4】



## 【実施例1】

## 【0029】

ポリマー(1) (2.0 g) を溶解したトルエン溶液 (40 mL) に室温でスカンジウムトリフラート (200 mg, 0.406 mmol) を加え15分攪拌した。この溶液にヘキサン (160 mL) を滴下し、更に室温で30分攪拌することでコアセルベート化を行った。析出したポリマーは濾取し、ヘキサンで洗浄した後室温で減圧乾燥した。このポリマーを120℃で2時間処理して架橋を行い、トルエン、ジクロロメタンで洗浄した後100℃で2時間減圧乾燥することで高分子固定化スカンジウムトリフラートを白色固体として得た (2.1 g, 0.195 mmol/g)。スカンジウムトリフラートのロード量は、合成時に使用した全ての溶媒中に流出したスカンジウム量を蛍光X線装置で定量し、その値を用いて算出した。

## 【実施例2】

## 【0030】

実施例1で得た高分子固定化スカンジウムトリフラート (103 mg, 0.020 mmol) に室温でベンズアルデヒド (42 mg, 0.40 mmol) のジクロロメタン溶液 (1.5 mL) を加え、次いでイソ酪酸メチル由来のケテンシリルアセタールのジクロロメタン溶液 (1.0 mL) を滴下し3時間攪拌した。反応後、ヘキサン (5 mL) を加え濾過し、高分子固定化触媒をジクロロメタンで洗浄後回収した。濾液と洗浄液は濃縮し、得た残渣に氷冷下で1規定塩酸/THF溶液 (1/20, 5 mL) を加え1時間攪拌した。溶媒留去後に得た残渣をシリカゲル薄層クロマトグラフィー (酢酸エチル/ヘキサン = 1/4) で精製し、目的のアルドール付加体を白色固体として得た (69 mg, 83%)。回収した高分子固定化触媒は再使用を行った。目的物の収率は以下の通り。2回目 (83%)、3回目 (84%)、4回目 (83%)、5回目 (81%)。

$^1\text{H-NMR}(\text{CDCl}_3)$ :  $\delta$  1.11(s, 3H), 1.14(s, 3H), 3.09(br, 1H), 3.72(s, 3H), 4.89(br, 1H), 7.24-7.33(m, 5H)

$^{13}\text{C-NMR}(\text{CDCl}_3)$ :  $\delta$  19.0, 23.0, 47.7, 52.1, 78.7, 127.7, 127.8, 140.0, 178.2

## 【実施例3】

## 【0031】

ポリマー(1) (0.5 g) をジクロロメタン (10 mL) に溶解させ、そこにトリフルオロメタンスルホン酸銅 (36 mg) を加え室温下にて12時間攪拌を行った。次いで、高分子溶液に貧溶媒であるヘキサンをゆっくりと加え、高分子を固化させた。溶媒を除去した後、無溶媒条件下、120℃にて2時間攪拌した。高分子を室温まで冷却した後にジクロロメタンを加えてしばらく攪拌し、その後ジクロロメタンを用いてろ取及び洗浄を行い、減圧下乾燥したところ、架橋型マイクロカプセル化銅触媒  $\{\text{PI-Cu}(\text{OTf})_2, 419 \text{ mg}\}$  を得た。銅金属の導入率は、 $\text{PI-Cu}(\text{OTf})_2$  に濃硫酸を加え180℃にて1時間、濃硝酸を加えさらに4時間攪拌した後、冷却し蒸留水で希釈し蛍光X線分析装置を用いて定量し決定した。

## 【実施例4】

## 【0032】

実施例3で得た架橋型マイクロカプセル化銅触媒 (0.03 mmol) 存在下、ベンズアルデヒド (0.03 mL, 0.3 mmol) とイソ酪酸メチル由来のケテンシリルアセタール (80 mg, 0.45 mmol) をジクロロメタン (2 mL) 中にて混合し、室温下2日間攪拌を行った。希釈した後ろ過を行い触媒をジクロロメタンで洗浄した。ろ液を濃縮し、蛍光X線により触媒から銅の流出を測定した。測定後に、1 N 塩酸水溶液に注ぎクロロホルムで2回抽出した。有機

層を蒸留水、飽和食塩水で洗浄したのち、乾燥し濃縮した。シリカゲル薄層クロマトグラフィーによって精製を行い、目的とするアルドール付加体 (38 mg, 61%) を白色固体として得た。

回収したPI  $\text{Cu}(\text{OTf})_2$  は、3時間減圧乾燥した後、再利用した。

## 【書類名】要約書

## 【要約】

【課題】        ルイス酸金属を高分子中に内包させ、ルイス酸金属触媒としての機能を保持したまま、この触媒の回収を可能とすることを目的とする。

【解決手段】    本発明は、ルイス酸金属を架橋高分子に内包させてなる触媒であって、該架橋高分子がその側鎖に芳香族置換基及び架橋性を有する親水性置換基を有する架橋性高分子を架橋させてなることを特徴とする高分子内包ルイス酸金属触媒である。この触媒は、架橋性高分子とルイス酸金属とを含む有機溶液と、貧溶媒となる低極性溶媒を混合して得られたルイス酸金属内包ポリマーミセルを、架橋反応に付して得ることができる。この触媒は、アルドール反応、シアノ化反応、アリル化反応、マイケル反応、マンニッヒ反応、ディールスアルダー反応又はフリーデルクラフツ反応のための触媒として有用である。

【選択図】       なし

認定・付加情報

特許出願の番号	特願 2 0 0 4 - 0 6 5 2 5 0
受付番号	5 0 4 0 0 3 8 4 4 7 8
書類名	特許願
担当官	第三担当上席 0 0 9 2
作成日	平成 1 6 年 3 月 1 0 日

<認定情報・付加情報>

【提出日】 平成16年 3月 9日

特願 2 0 0 4 - 0 6 5 2 5 0

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号 [ 5 0 3 3 6 0 1 1 5 ]

1. 変更年月日 2 0 0 3 年 1 0 月 1 日  
[変更理由] 新規登録  
住 所 埼玉県川口市本町 4 丁目 1 番 8 号  
氏 名 独立行政法人 科学技術振興機構
2. 変更年月日 2 0 0 4 年 4 月 1 日  
[変更理由] 名称変更  
住 所 埼玉県川口市本町 4 丁目 1 番 8 号  
氏 名 独立行政法人科学技術振興機構